PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

2001-144044

(43)Date of publication of application: 25.05.2001

(51)Int.Cl.

H01L 21/304 B24B 37/00 H01L 21/306 // H01L 21/3205

(21)Application number: 11-321720

(71)Applicant: HITACHI CHEM CO LTD

(22)Date of filing:

11.11.1999

(72)Inventor: UCHIDA TAKESHI

KAMIGATA YASUO TERASAKI HIROKI KURATA YASUSHI **IGARASHI AKIKO**

(54) METAL POLISHING FLUID AND POLISHING METHOD USING IT

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a metal polishing fluid which can realize the high CMP speed of tantalum and tantalum oxide, realize high flatness, reduce a dishing value and an erosion value, and form the flush pattern of a metal film with high reliability, and to provide a polishing method using the fluid.

SOLUTION: A board on which a film to be polished is formed is pressed against a polishing cloth on a polishing surface plate and, in that state, the polishing surface plate and the board are moved relatively to each other while a metal polishing fluid containing fluorine-containing compound and water is supplied to the polishing cloth.

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出顧公開番号 特開2001-144044 (P2001-144044A)

(43)公開日 平成13年5月25日(2001.5.25)

					(~ —	1 70420 1		вод (2001. 0. 20)
	識別記号		FΙ					3	f-7]-ト*(参考)
21/304	6 2 2		H 0	1 L	21/304		62	2 C	3 C O 5 8
							62	2 D	4K057
37/00			B 2	4 B	37/00			Н	5 F O 3 3
1/18			C 2	3 F	1/18				5 F 0 4 3
1/26					1/26				
		審查請求	未請求	請才	マダイ で で で で で で で で で で で で で で で で で で で	OL	(全 9	頁)	最終頁に続く
}	特願平11-321720		(71)	出願。	人 000004	455		_	
								_	
	平成11年11月11日(1999, 1								
			(72)	発明					
	- · ·	•						8 日	立化成工業株式
							所内		
			(72)	発明者	,-				
								8 日	立化成工業株式
					会社総	合研究	所内		
			(74)	代理人	100071	559			
					弁理士	若林	邦彦		
•									
									最終質に続く
	37/00 1/18 1/26	21/304 6 2 2 37/00 1/18 1/26 特願平11-321720	21/304 6 2 2 37/00 1/18 1/26 審查請求	21/304 6 2 2 H 0 37/00 B 2 1/18 C 2 1/26 審查請求 未請求 特願平11-321720 (71) 平成11年11月11日(1999.11.11) (72) (72) (72)	21/304 6 2 2 H 0 1 L 37/00 B 2 4 B C 2 3 F 1/26 審查請求 未請求 請求 → 特願平11-321720 (71)出願 平成11年11月11日(1999.11.11) (72)発明記(72)	21/304 6 2 2 H 0 1 L 21/304 37/00 B 2 4 B 37/00 C 2 3 F 1/18 1/26 指章請求 未請求 請求項の数15 特願平11-321720 (71)出願人 000004 日立化 平成11年11月11日(1999.11.11) (72)発明者 内田 茨城県 会社総 (72)発明者 上方 茨城県 会社総 (74)代理人 100071	職別記号 F I 21/304 6 2 2 H 0 1 L 21/304 37/00 B 2 4 B 37/00 1/18 C 2 3 F 1/18 1/26 第査請求 未請求 請求項の数15 O L 特願平11-321720 (71)出願人 000004455 日立化成工業 平成11年11月11日(1999. 11. 11) 東京都新宿区 (72)発明者 内田 剛 茨城県つくば 会社総合研究 (72)発明者 上方 康雄 茨城県つくば 会社総合研究 (74)代理人 100071559	議別記号 F I 21/304 6 2 2 H 0 1 L 21/304 6 2 6 2 37/00 B 2 4 B 37/00 1/18 C 2 3 F 1/18 1/26 審査請求 未請求 請求項の数15 O L (全 9 特願平11-321720 (71)出願人 000004455 平成11年11月11日(1999.11.11) 東京都新宿区西新宿 2 (72)発明者 内田 剛 茨城県つくば市和台4 会社総合研究所内 (72)発明者 上方 康雄 茨城県つくば市和台4 会社総合研究所内	議別記号 FI

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 金属用研磨液及びそれを用いた研磨方法

(57)【要約】

【課題】 タンタルや窒化タンタルの高いCMP速度を発現し、高平坦化、ディッシング量低減及びエロージョン量低減を可能とし、信頼性の高い金属膜の埋め込みパターン形成を可能とする金属用研磨液及びそれを用いた研磨方法を提供する。

【解決手段】 含フッ素化合物及び水を含有する金属用研磨液。研磨定盤の研磨布上に前記の金属用研磨液を供給しながら、被研磨膜を有する基板を研磨布に押圧した状態で研磨定盤と基板を相対的に動かすことによって被研磨膜を研磨する研磨方法。

40

【特許請求の範囲】

【請求項1】 含フッ素化合物及び水を含有する金属用 研磨液。

1

【請求項2】 含フッ素化合物が、有機フッ素化合物、 無機フッ素化合物、及びそれらのアンモニウム塩から選 ばれた少なくとも1種である請求項1に記載の金属用研 磨液。

【請求項3】 金属の酸化剤をさらに含む請求項1または請求項2に記載の金属用研磨液。

【請求項4】 酸化金属溶解剤をさらに含む請求項1な 10 いし請求項3のいずれかに記載の金属用研磨液。

【請求項5】 金属表面に対する保護膜形成剤をさらに 含む請求項1ないし請求項4のいずれかに記載の金属用 研磨液。

【請求項6】 水溶性高分子をさらに含む請求項1ない し請求項5のいずれかに記載の金属用研磨液。

【請求項7】 金属の酸化剤が、過酸化水素、硝酸、過 ヨウ素酸カリウム、次亜塩素酸及びオゾン水から選ばれ る少なくとも1種である請求項3ないし請求項6のいず れかに記載の金属用研磨液。

【請求項8】 酸化金属溶解剤が、有機酸から選ばれる 少なくとも1種である請求項4ないし請求項7のいずれ かに記載の金属用研磨液。

【請求項9】 保護膜形成剤が、含窒素化合物及びその塩、メルカプタン、グルコース及びセルロースから選ばれた少なくとも1種である請求項5ないし請求項8のいずれかに記載の金属用研磨液。

【請求項10】 水溶性高分子が、ポリアクリル酸もしくはその塩、ポリメタクリル酸もしくはその塩、ポリアクリルアミド、ポリビニルアルコール、ポリビニルピロリドンからなる群から選ばれた少なくとも1種である請求項6ないし請求項9のいずれかに記載の金属用研磨液。

【請求項11】 水溶性高分子の重量平均分子量が500以上の重量平均分子量が異なる少なくとも2種以上を用いる請求項6ないし請求項10のいずれかに記載の金属用研磨液。

【請求項12】 請求項1ないし請求項11のいずれか に記載の金属用研磨液に砥粒を1重量%以下含む金属用 研磨液。

【請求項13】 研磨される金属膜が、銅及び銅合金のバリア層である請求項1ないし請求項12のいずれかに記載の金属用研磨液。

【請求項14】 上記バリア層が、タンタル、窒化タンタル、タンタル合金、その他のタンタル合金である請求項13に記載の金属用研磨液。

【請求項15】 研磨定盤の研磨布上に請求項1ないし 請求項14のいずれかに記載の金属用研磨液を供給しな がら、被研磨膜を有する基板を研磨布に押圧した状態で 研磨定盤と基板を相対的に動かすことによって被研磨膜 50 を研磨する研磨方法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、特に半導体デバイスの配線工程における金属用研磨液及びそれを用いた研磨方法に関する。

[0002]

【従来の技術】近年、半導体集積回路(以下LSIと記す)の高集積化、高性能化に伴って新たな微細加工技術が開発されている。化学機械研磨(以下CMPと記す)法もその一つであり、LSI製造工程、特に多層配線形成工程における層間絶縁膜の平坦化、金属プラグ形成、埋め込み配線形成において頻繁に利用される技術である。この技術は、例えば米国特許第4944836号に開示されている。

【0003】また、最近はLSIを高性能化するために、配線材料として銅合金の利用が試みられている。しかし、銅合金は従来のアルミニウム合金配線の形成で頻繁に用いられたドライエッチング法による微細加工が困難である。そこで、あらかじめ溝を形成してある絶縁膜上に銅合金薄膜を堆積して埋め込み、溝部以外の銅合金薄膜をCMPにより除去して埋め込み配線を形成する、いわゆるダマシン法が主に採用されている。この技術は、例えば特開平2-278822号公報に開示されている。

【0004】金属のCMPの一般的な方法は、円形の研磨定盤(プラテン)上に研磨パッドを貼り付け、研磨パッド表面を金属用研磨液で浸し、基体の金属膜を形成した面を押し付けて、その裏面から所定の圧力(以下研磨圧力と記す)を加えた状態で研磨定盤を回し、研磨液と金属膜の凸部との機械的摩擦によって凸部の金属膜を除去するものである。

【0005】CMPに用いられる金属用研磨液は、一般には酸化剤及び固体砥粒からなっており必要に応じてさらに酸化金属溶解剤、保護膜形成剤が添加される。まず酸化によって急属膜表面を酸化し、その酸化層を固体砥粒によって削り取るのが基本的なメカニズムと考えられている。凹部の金属表面の酸化層は研磨パッドにあまり触れず、固体砥粒による削り取りの効果が及ばないので、CMPの進行とともに凸部の金属層が除去されて基体表面は平坦化される。この詳細についてはジャーナル・オブ・エレクトロケミカルソサエティ誌(Journal of ElectrochemicalSociety)の第138巻11号(1991年発行)の3460~3464頁に開示されている。

【0006】CMPによる研磨速度を高める方法として 酸化金属溶解剤を添加することが有効とされている。固 体砥粒によって削り取られた金属酸化物の粒を研磨液に 溶解させてしまうと固体砥粒による削り取りの効果が増 すためであると解釈できる。但し、凹部の金属膜表面の

酸化層も溶解(以下エッチングと記す)されて金属膜表面が露出すると、酸化剤によって金属膜表面がさらに酸化され、これが繰り返されると凹部の金属膜のエッチングが進行してしまい、平坦化効果が損なわれることが懸念される。これを防ぐためにさらに保護膜形成剤が添加される。酸化金属溶解剤と保護膜形成剤の効果のバランスを取ることが重要であり、凹部の金属膜表面の酸化層はあまりエッチングされず、削り取られた酸化層の粒が効率良く溶解されCMPによる研磨速度が大きいことが望ましい。

【0007】このように酸化金属溶解剤と保護膜形成剤を添加して化学反応の効果を加えることにより、CMP速度(CMPによる研磨速度)が向上すると共に、CMPされる金属層表面の損傷(ダメージ)も低減される効果が得られる。

【0008】しかしながら、従来の固体砥粒を含む金属用研磨液を用いてCMPによる埋め込み配線形成を行う場合には、(1)埋め込まれた金属配線の表面中央部分が等方的に腐食されて皿の様に窪む現象(以下ディッシングと記す)の発生、(2)固体砥粒に由来する研磨傷20(スクラッチ)の発生、(3)研磨後の基体表面に残留する固体砥粒を除去するための洗浄プロセスが複雑であること、(4)固体砥粒そのものの原価や廃液処理に起因するコストアップ、等の問題が生じる。

【0009】ディッシングや研磨中の銅合金の腐食を抑制し、信頼性の高いLSI配線を形成するために、グリシン等のアミノ酢酸又はアミド硫酸からなる酸化金属溶解剤及びBTA (ベンゾトリアゾール)を含有する金属用研磨液を用いる方法が提唱されている。この技術は例えば特開平8-83780号公報に記載されている。

【0010】銅または銅合金のダマシン配線形成やタングステン等のプラグ配線形成等の金属埋め込み形成においては、埋め込み部分以外に形成される層間絶縁膜である二酸化シリコン膜の研磨速度も大きい場合には、層間絶縁膜ごと配線の厚みが薄くなるシニングが発生する。その結果、配線抵抗の増加やパターン密度等により抵抗のばらつきが生じるために、研磨される金属膜に対して二酸化シリコン膜の研磨速度が十分小さい特性が要求される。そこで、酸の解離により生ずる陰イオンにより二酸化シリコンの研磨速度を抑制することにより、研磨液のpHをpKa-0.5よりも大きくする方法が提唱されている。この技術は、例えば特許第2819196号公報に記載されている。

【0011】一方、配線の銅或いは銅合金等の下層には、層間絶縁膜中への銅拡散防止のためにバリア層として、タンタルやタンタル合金及び窒化タンタルやその他のタンタル化合物等が形成される。したがって、銅或いは銅合金を埋め込む配線部分以外では、露出したバリア層をCMPにより取り除く必要がある。しかし、これらのバリア層導体膜は、銅或いは銅合金に比べ硬度が高い 50 されている。そこで砥粒の硬度を上げた場合には、銅または銅合金に研磨キズが発生して電気特性不良の原因になったり、砥粒の粒子濃度を高くした場合には、銅またが発生するという問題があった。これには、二酸化シリコン膜の研磨速度が大きくなってしまいエロージョンが発生するという問題があった。これには、銅またが発生するという問題があった。さらに、含フッ素化合物はバリア層のみならず二酸化シリコン膜をもエッチのバリア層導体膜は、銅或いは銅合金に比べ硬度が高い 50 ングしてしまうため、砥粒と含フッ素化合物を共に含有

ために、銅または銅合金用の研磨材料の組み合わせでは 十分なCMP速度が得られない場合が多い。そこで、銅 或いは銅合金を研磨する第1工程と、バリア層導体を研 磨する第2工程からなる2段研磨方法が検討されてい る。

【0012】銅或いは銅合金を研磨する第1工程と、バリア層を研磨する第2工程からなる2段研磨方法では、被研磨膜の硬度や化学的性質が異なるために、研磨液のpH、砥粒及び添加剤等の組成物について、かなり異なる性質のものが検討されている。バリア層として用いられるタンタルやタンタル合金及び窒化タンタルやその他のタンタル化合物は、化学的に安定でエッチングが難しく、室温でエッチングが可能な化合物は、含フッ素化合物のみであるとされている。但し、含フッ素化合物のみであるとされている。但し、含フッ素化合物のみではタンタルや窒化タンタルの高いCMP研磨速度は得られないとされており、砥粒と含フッ素化合物を共に含有する研磨液を用いたバリア層の研磨技術が開発されている。この技術は、例えば特開平10-67986号公報に開示されている。

0 [0013]

30

【発明が解決しようとする課題】しかしながら、従来の金属膜研磨用の固体砥粒を主成分として含む研磨剤を用いてCMPにより配線及びプラグを形成する場合、少なくとも以下の(1)~(6)に挙げる問題が発生している。

(1) 絶縁膜に形成された溝の内部に埋め込まれる金属配線の表面中央部分が周辺部分よりも過剰に研磨されて凹む現象(ディッシング)及び配線部周囲の絶縁膜表面が研磨される現象(以後エロージョンと記す)の発生、

(2) 研磨用の固体砥粒による研磨傷 (スクラッチ) の 発生、(3) CMP後のウエハ表面に研磨砥粒が多数残 留することに由来する洗浄プロセス増加、(4)砥粒の 製造コスト、パッド上の砥粒目詰まり等に由来するCM Pに用いる消耗品のコスト高、(5)研磨剤供給系での 砥粒沈殿防止機構、砥粒使用に伴うクリーンルーム内の 発塵低減機構、廃液処理等を必要とする、(6)リサイ クルが容易でなくコスト高であること。上記の問題点は 全て高濃度の研磨砥粒を含む研磨剤によってCMPを行 うことが原因となっている。しかし、バリア層として用 いられるタンタルやタンタル合金及び窒化タンタルやそ の他のタンタル化合物は、化学的に安定でエッチングが 難しく、硬度が高いために機械的な研磨も銅または銅合 金ほど容易ではなく、砥粒の硬度を上げる必要があると されている。そこで砥粒の硬度を上げた場合には、銅ま たは銅合金に研磨キズが発生して電気特性不良の原因に なったり、砥粒の粒子濃度を高くした場合には、二酸化 シリコン膜の研磨速度が大きくなってしまいエロージョ ンが発生するという問題があった。さらに、含フッ素化 合物はバリア層のみならず二酸化シリコン膜をもエッチ

する研磨液を用いたバリア層の研磨方法ではエロージョ ンが増大するという問題があった。本発明は、タンタル や窒化タンタルの高いСMP速度を発現し、高平坦化、 ディッシング量低減及びエロージョン量低減を可能と し、信頼性の高い金属膜の埋め込みパターン形成を可能 とする金属用研磨液及びそれを用いた研磨方法を提供す るものである。また、本発明は、銅または銅合金とバリ ア層導体とを連続して効率的に研磨を行うことができ、 信頼性の高い金属膜の埋め込みパターン形成を可能とす る基板の研磨方法を提供するものである。

[0014]

【課題を解決するための手段】本発明は、(1) 含フッ 素化合物及び水を含有する金属用研磨液である。(2) 含フッ素化合物が、有機フッ素化合物、無機フッ素化合 物、及びそれらのアンモニウム塩から選ばれた少なくと も1種である請求項1に記載の金属用研磨液、(3)金 属の酸化剤をさらに含む上記(1)または(2)に記載 の金属用研磨液、(4)酸化金属溶解剤をさらに含む上 記(1)ないし(3)のいずれかに記載の金属用研磨 液、(5) 金属表面に対する保護膜形成剤をさらに含む 上記(1)ないし(4)のいずれかに記載の金属用研磨 液、(6)水溶性高分子をさらに含む上記(1)ないし (5) のいずれかに記載の金属用研磨液、(7) 金属の 酸化剤が、過酸化水素、硝酸、過ヨウ素酸カリウム、次 亜塩素酸及びオゾン水から選ばれる少なくとも1種であ る上記(3)ないし(6)のいずれかに記載の金属用研 磨液、(8)酸化金属溶解剤が、有機酸から選ばれる少 なくとも1種である上記(4)ないし(7)のいずれか に記載の金属用研磨液、(9)保護膜形成剤が、含窒素 化合物及びその塩、メルカプタン、グルコース及びセル ロースから選ばれた少なくとも1種である上記(5)な いし(8)のいずれかに記載の金属用研磨液、(10) 水溶性高分子が、ポリアクリル酸もしくはその塩、ポリ メタクリル酸もしくはその塩、ポリアクリルアミド、ポ リビニルアルコール、ポリビニルピロリドンからなる群 から選ばれた少なくとも1種である上記(6)ないし (9) のいずれかに記載の金属用研磨液、(11) 水溶 性高分子の重量平均分子量が500以上の重量平均分子 量が異なる少なくとも2種以上を用いる上記(6)ない し(10)のいずれかに記載の金属用研磨液、(12) 上記(1)ないし(11)のいずれかに記載の金属用研 磨液に砥粒を1重量%以下含む金属用研磨液、(13) 研磨される金属膜が、銅及び銅合金のバリア層である上 記(1)ないし(12)のいずれかに記載の金属用研磨 液、(14)上記バリア層が、タンタル、窒化タンタ ル、タンタル合金、その他のタンタル合金である上記 (13) に記載の金属用研磨液である。また、本発明 は、(15)研磨定盤の研磨布上に上記(1)ないし (14) のいずれかに記載の金属用研磨液を供給しなが

磨定盤と基板を相対的に動かすことによって被研磨膜を 研磨する研磨方法である。

[0015]

【発明の実施の形態】本発明の金属用研磨液は、含フッ 素化合物及び水を含有する。本発明で使用する含フッ素 化合物としては、有機フッ素化合物もしくは無機フッ素 化合物、及びそれらのアンモニウム塩から選ばれた少な くとも1種が好ましく、F-酪酸、F-ヘキサン酸、F ーオクタン酸、Fーデカン酸、Fードデカン酸、トリフ 10 ルオロアクリル酸、ペンタフルオロ安息香酸及びそれら のアンモニウム塩から選ばれた少なくとも1種が好まし い。本発明における金属用研磨液は、さらに金属の酸化 剤を含有することができる。本発明で使用する酸化剤と しては、過酸化水素、硝酸、過ヨウ素酸カリウム、次亜 塩素酸及びオゾン水から選ばれた少なくとも1種が好ま しい。本発明における金属用研磨液は、さらに金属表面 に対する保護膜形成剤を含有することができる。本発明 で使用する保護膜形成剤は金属表面に保護膜を形成する もので、保護膜形成剤としては、含窒素化合物及びその 塩、メルカプタン、グルコース及びセルロースから選ば れた少なくとも1種が好ましい。本発明における金属用 研磨液は、さらに水溶性高分子を含有することができ る。本発明で使用する水溶性高分子としては、多糖類、 ポリカルボン酸、ポリカルボン酸エステル及びその塩、 及びビニル系ポリマから選ばれる少なくとも一種が好ま しい。本発明における金属用研磨液は、さらに必用に応 じて少なくとも1種類以上の有機酸等の酸化金属溶解剤 や砥粒を含有することができる。本発明の金属用研磨液 を用いて銅、銅合金及び銅又は銅合金の酸化物から選ば れる少なくとも1種の金属層を含む積層膜からなる金属 膜を研磨する工程によって少なくとも金属膜の一部を除 去することができる。本発明の研磨方法は、研磨定盤の 研磨布上に前記の金属用研磨液を供給しながら、被研磨 膜を有する基板を研磨布に押圧した状態で研磨定盤と基 板を相対的に動かすことによって被研磨膜を研磨するこ とができる。

【0016】本発明では含フッ素化合物を用いることに よりタンタル、窒化タンタルの高い研磨を発現する金属 用研磨液とそれを用いた基板の研磨方法を提供すること ができる。本発明における金属用研磨液の p H は、9 を 超えて大きいと二酸化シリコン膜のCMP速度が大きく なる。pHは酸の添加量により調整することができる。 また、アンモニア、水酸化ナトリウム、テトラメチルア ンモニウムハイドライド等のアルカリ成分の添加によっ ても調整可能である。必要に応じて、金属の酸化剤、水 溶性高分子、砥粒を添加してもよい。

【0017】本発明においては、表面に凹部を有する基 体上に銅、銅合金(銅/クロム等)を含む金属膜を形成 ・充填する。この基体を本発明による金属用研磨液を用 ら、被研磨膜を有する基板を研磨布に押圧した状態で研 50 いてCMPすると、基体の凸部の金属膜が選択的にCM Pされて、凹部に金属膜が残されて所望の導体パターンが得られる。本発明の金属用研磨液では、実質的に固体低粒を含まなくとも良く、固体低粒よりもはるかに機械的に柔らかい研磨パッドとの摩擦によってCMPが進むために研磨傷は劇的に低減される。本発明の金属用研磨液は、含フッ素化合物及び水を必須成分とする。必要に応じて金属の酸化剤、酸化金属溶解剤、保護膜形成剤、水溶性高分子を含むことができる。固体低粒は実質的に含まれなくとも良いが、使用することもできる。

【0018】本発明における金属用研磨液の金属の酸化 10 剤は、水溶性高分子を含有する場合には、濃度が0.0 1~1.5 重量%であると好ましい。水溶性高分子は、タンタルやタンタル合金及び窒化タンタルやその他のタンタル化合物或いはその酸化膜表面に吸着するために、高いCMP速度が得られる酸化剤濃度範囲が小さくなる。また、水溶性高分子は、特に窒化タンタルや窒化チタン等の窒化化合物膜の表面に吸着し易いために、窒化タンタルや窒化チタン等の窒化化合物膜の不MP速度が小さくなる。一方、水溶性高分子は、金属の表面保護膜形成効果を有し、ディッシングやエロージョン等の平坦 20 化特性を向上させる。

【0019】含フッ素化合物としては、以下の群から選 ばれたものが適している。トリフルオロ酢酸、トリフル オロプロピオン酸、F-酪酸、F-ヘキサン酸、F-オ クタン酸、Fーデカン酸、Fードデカン酸、トリフルオ ロアクリル酸、ペンタフルオロ安息香酸、ペンタフルオ ロフェノール、トリフルオロ酢酸ナトリウム、トリフル オロ酢酸カリウム、トリフルオロ酢酸アンモニウム、ト リフルオロプロピオン酸ナトリウム、トリフルオロプロ ピオン酸カリウム、トリフルオロプロピオン酸アンモニ 30 ウム、F-酪酸ナトリウム、F-酪酸カリウム、F-酪 酸アンモニウム、F-ヘキサン酸ナトリウム、F-ヘキ サン酸カリウム、F-ヘキサン酸アンモニウム、F-オ クタン酸ナトリウム、Fーオクタン酸カリウム、Fーオ クタン酸アンモニウム、Fーデカン酸ナトリウム、Fー デカン酸カリウム、Fーデカン酸アンモニウム、Fード デカン酸ナトリウム、Fードデカン酸カリウム、Fード デカン酸アンモニウム、トリフルオロアクリル酸ナトリ ウム、トリフルオロアクリル酸カリウム、トリフルオロ アクリル酸アンモニウム、ペンタフルオロ安息香酸ナト 40 リウム、ペンタフルオロ安息香酸カリウム、ペンタフル オロ安息香酸アンモニウム、ペンタフルオロフェノール ナトリウム、ペンタフルオロフェノールカリウム、ペン タフルオロフェノールアンモニウム等の有機フッ素化合 物及びそれらのアンモニウム塩;フッ化水素酸、フルオ ロ燐酸、ヘキサフルオロ珪酸、テトラフルオロ硼酸、ヘ キサフルオロチタン酸、フッ化ナトリウム、フッ化カリ ウム、フッ化アンモニウム、二フッ化水素アンモニウ ム、ニフッ化水素カリウム、フルオロ燐酸ナトリウム、 フルオロ燐酸カリウム、フルオロ燐酸アンモニウム、ヘ 50

キサフルオロ珪酸ナトリウム、ヘキサフルオロ珪酸カリウム、ヘキサフルオロ珪酸アンモニウム、テトラフルオロ硼酸ナトリウム、テトラフルオロ硼酸カリウム、クキサフルオロ研酸アンモニウム、ヘキサフルオロチタン酸アンモニウム等の無機フッ素化合物アンモニウム等の無機フッ素化合のアンモニウム塩が挙げられる。但し、場合は上の場合は全のアンセニウムに変数をしくはそのアンモニウムを動しくはそのアンモニウムを動しくはそのアンモニウムを動しくはそのアンモニウムを動している場合により、基板がガラス基板等である場合はをかりではない。その中でも下一酪酸、ドートドデカン酸、ドフルオロアクリル酸、ペンタフルオロ安息香酸がより好ましい。

【0020】本発明の金属用研磨液には、金属の酸化剤を添加しても良い。金属の酸化剤としては、過酸化水素(H2O2)、硝酸、過ヨウ素酸カリウム、次亜塩素酸、オゾン水等が挙げられ、その中でも過酸化水素が特に好ましい。基板が集積回路用素子を含むシリコン基板である場合、アルカリ金属、アルカリ土類金属、ハロゲン化物などによる汚染は望ましくないので、不揮発成分を含まない酸化剤が望ましい。但し、オゾン水は組成の時間変化が激しいので過酸化水素が最も適している。但し、適用対象の基板が半導体素子を含まないガラス基板などである場合は不揮発成分を含む酸化剤であっても差し支えない。

【0021】本発明の金属用研磨液には、酸化金属溶解 剤を添加しても良い。酸化金属溶解剤は、水溶性のもの が望ましい。以下の群から選ばれたものの水溶液が適し ている。ギ酸、酢酸、プロピオン酸、酪酸、吉草酸、2 ーメチル酪酸、n ーヘキサン酸、3, 3 ージメチル酪 酸、2-エチル酪酸、4-メチルペンタン酸、n-ヘプ タン酸、2-メチルヘキサン酸、n-オクタン酸、2-エチルヘキサン酸、安息香酸、グリコール酸、サリチル 酸、グリセリン酸、シュウ酸、マロン酸、コハク酸、グ ルタル酸、アジピン酸、ピメリン酸、マレイン酸、フタ ル酸、リンゴ酸、酒石酸、クエン酸等、及びそれらの有 機酸のアンモニウム塩等の塩、硫酸、硝酸、アンモニ ア、アンモニウム塩類、例えば過硫酸アンモニウム、硝 酸アンモニウム、塩化アンモニウム等、クロム酸等又は それらの混合物等が挙げられる。これらの中ではギ酸、 マロン酸、リンゴ酸、酒石酸、クエン酸が銅、銅合金及 び銅又は銅合金の酸化物から選ばれた少なくとも1種の 金属層を含む積層膜に対して好適である。これらは保護 膜形成剤とのバランスが得やすい点で好ましい。特に、 リンゴ酸、酒石酸、クエン酸については実用的なСМР 速度を維持しつつ、エッチング速度を効果的に抑制でき るという点で好ましい。

【0022】本発明の金属用研磨液には、保護膜形成剤

30

を添加しても良い。保護膜形成剤は、以下の群から選ば れたものが好適である。アンモニア、ジメチルアミン、 トリメチルアミン、トリエチルアミン、プロピレンジア ミン等のアルキルアミンや、エチレンジアミンテトラ酢 酸(EDTA)、ジエチルジチオカルバミン酸ナトリウ ム及びキトサン等のアミン;グリシン、L-アラニン、 β -アラニン、L-2-アミノ酪酸、L-ノルバリン、 Lーバリン、Lーロイシン、Lーノルロイシン、Lーイ ソロイシン、Lーアロイソロイシン、Lーフェニルアラ ニン、L-プロリン、サルコシン、L-オルニチン、L 10 ーリシン、タウリン、Lーセリン、Lートレオニン、L -アロトレオニン、L-ホモセリン、L-チロシン、 ドロキシフェニル) - L-アラニン、L-チロキシン、 4-ヒドロキシーL-プロリン、L-システィン、L-メチオニン、L-エチオニン、L-ランチオニン、L-シスタチオニン、Lーシスチン、Lーシスティン酸、L ーアスパラギン酸、Lーグルタミン酸、Sー(カルボキ シメチル) ーレーシスティン、4ーアミノ酪酸、Lーア スパラギン、Lーグルタミン、アザセリン、Lーアルギ 20 ニン、Lーカナバニン、Lーシトルリン、δーヒドロキ シーレーリシン、クレアチン、レーキヌレニン、レーヒ スチジン、1-メチルーL-ヒスチジン、3-メチルー L-ヒスチジン、エルゴチオネイン、L-トリプトファ ン、アクチノマイシンC1、アパミン、アンギオテンシ ンI、アンギオテンシンII及びアンチパイン等のアミ ノ酸;ジチゾン、クプロイン(2,2'ービキノリ ン)、ネオクプロイン(2,9-ジメチル-1,10-フェナントロリン)、バソクプロイン(2,9-ジメチ ルー4, 7ージフェニルー1, 10ーフェナントロリ ン) 及びキュペラゾン (ビスシクロヘキサノンオキサリ ルヒドラゾン) 等のイミン;ベンズイミダゾールー2-チオール、2-[2-(ベンゾチアゾリル)]チオプロ ピオン酸、2-[2-(ベンゾチアゾリル)チオブチル 酸、2-メルカプトベンゾチアゾール、1,2,3-ト リアゾール、1, 2, 4-トリアゾール、3-アミノー 1H-1, 2, 4-トリアゾール、ベンゾトリアゾー ル、1ーヒドロキシベンゾトリアゾール、1ージヒドロ キシプロピルベンゾトリアゾール、2,3-ジカルボキ シプロピルベンゾトリアゾール、4-ヒドロキシベンゾ 40 トリアゾール、4-カルボキシル-1H-ベンゾトリア ゾール、4-メトキシカルボニル-1H-ベンゾトリア ゾール、4-ブトキシカルボニル-1H-ベンゾトリア ゾール、4-オクチルオキシカルボニル-1H-ベンゾ トリアゾール、5-ヘキシルベンゾトリアゾール、N-(1, 2, 3-ベンゾトリアゾリルー1-メチル) -N- (1, 2, 4-トリアゾリル-1-メチル) -2-エ チルヘキシルアミン、トリルトリアゾール、ナフトトリ アゾール、ビス[(1ーベンゾトリアゾリル)メチル] ホスホン酸等のアゾール; ノニルメルカプタン、ドデシ 50

ルメルカプタン、トリアジンチオール、トリアジンジチ オール、トリアジントリチオール等のメルカプタン:及 びグルコース、セルロース等の糖類が挙げられる。その 中でもキトサン、エチレンジアミンテトラ酢酸、Lート リプトファン、キュペラゾン、トリアジンジチオール、 ベンゾトリアゾール、4-ヒドロキシベンゾトリアゾー ル、4-カルボキシルベンゾトリアゾールブチルエステ

10

ル、トリルトリアゾール、ナフトトリアゾールが高いC MP速度と低いエッチング速度を両立する上で好まし

【0023】本発明の金属用研磨液には、水溶性高分子 を添加しても良い。水溶性高分子としては、以下の群か ら選ばれたものが好適である。アルギン酸、ペクチン 酸、カルボキシメチルセルロース、寒天、カードラン及 びプルラン等の多糖類;グリシンアンモニウム塩及びグ リシンナトリウム塩等のアミノ酸塩;ポリアスパラギン 酸、ポリグルタミン酸、ポリリシン、ポリリンゴ酸、ポ リメタクリル酸、ポリメタクリル酸アンモニウム塩、ポ リメタクリル酸ナトリウム塩、ポリアミド酸、ポリマレ イン酸、ポリイタコン酸、ポリフマル酸、ポリ(p-ス チレンカルボン酸)、ポリアクリル酸、、ポリアクリル 酸アンモニウム塩、ポリアクリル酸ナトリウム塩、ポリ アクリルアミド、アミノポリアクリルアミド、ポリアミ ド酸、ポリアミド酸アンモニウム塩、ポリアミド酸ナト リウム塩及びポリグリオキシル酸等のポリカルボン酸及 びその塩;ポリビニルアルコール、ポリビニルピロリド ン及びポリアクロレイン等のビニル系ポリマ等が挙げら れる。但し、適用する基板が半導体集積回路用シリコン 基板などの場合はアルカリ金属、アルカリ土類金属、ハ ロゲン化物等による汚染は望ましくないため、酸もしく はそのアンモニウム塩が望ましい。基板がガラス基板等 である場合はその限りではない。その中でもペクチン 酸、寒天、ポリリンゴ酸、ポリメタクリル酸、ポリアク リル酸、ポリアクリル酸アンモニウム塩、ポリメタクリ ル酸アンモニウム塩、ポリアクリルアミド、ポリビニル アルコール及びポリビニルピロリドン、それらのエステ ル及びそれらのアンモニウム塩が好ましい。

【0024】本発明の金属用研磨液には、砥粒を添加し ても良い。砥粒としては、シリカ、アルミナ、セリア、 チタニア、ジルコニア、ゲルマニア、炭化珪素等の無機 物砥粒、ポリスチレン、ポリアクリル、ポリ塩化ビニル 等の有機物砥粒のいずれでもよいが、研磨液中での分散 安定性が良く、CMPにより発生する研磨傷(スクラッ チ) の発生数の少ない、平均粒径が100nm以下のコ ロイダルシリカまたはコロイダルアルミナが好ましい。 平均粒径は、バリア層の研磨速度がより大きくなり、こ 酸化シリコンの研磨速度がより小さくなる20nm以下 がより好ましい。コロイダルシリカはシリコンアルコキ シドの加水分解または珪酸ナトリウムのイオン交換によ る製造方法が知られており、コロイダルアルミナは硝酸 アルミニウムの加水分解による製造方法が知られてい る。

【0025】本発明を適用する金属膜としては、銅、銅 合金及び銅又は銅合金の酸化物(以下銅合金という)か ら選ばれた少なくとも1種を含む積層膜である。

【0026】本発明における含フッ素化合物成分の配合 量は、金属用研磨液の総重量100gに対して0.00 001~0.005mo1とすることが好ましく、0. 00005~0.0025molとすることがより好ま しく、0.0005~0.0015molとすることが 10 特に好ましい。この配合量が0.005molを超える と、絶縁膜のCMP速度抑制が困難となる傾向がある。 【0027】本発明では金属の酸化剤を添加することも できる。酸化剤成分の配合量は、金属用研磨液の総重量 100gに対して、0.003~0.7mo1とするこ とが好ましく、0.03~0.5molとすることがよ り好ましく、O. 2~O. 3molとすることが特に好 ましい。この配合量が、0.003mo1未満では、金 属の酸化が不十分でCMP速度が低く、0.7molを

【0028】本発明では酸化金属溶解剤を添加すること もできる。本発明における酸化金属溶解剤成分の配合量 は、金属用研磨液の総重量100gに対して0~0.0 05molとすることが好ましく、0.0005~ 0.0025molとすることがより好ましく、0.0 005~0.0015mo1とすることが特に好まし い。この配合量が0.005molを超えると、エッチ ングの抑制が困難となる傾向がある。

超えると、研磨面に荒れが生じる傾向がある。

【0029】本発明では保護膜形成剤を添加することも できる。保護膜形成剤の配合量は、金属用研磨液の総重 量100gに対して0.0001~0.05molとす ることが好ましく0.0003~0.005molとす ることがより好ましく、0.0005~0.0035m olとすることが特に好ましい。この配合量が0.00 01mol未満では、エッチングの抑制が困難となる傾 向があり、O. O5molを超えるとCMP速度が低く なってしまう傾向がある。

【0030】本発明では水溶性高分子を添加することも できる。水溶性高分子の配合量は、金属用研磨液の総重 量100gに対して0.001~0.3重量%とするこ とが好ましく0.003~0.1重量%とすることがよ り好ましく0.01~0.08重量%とすることが特に 好ましい。この配合量が0.001重量%未満では、エ ッチング抑制において保護膜形成剤との併用効果が現れ ない傾向があり0.3重量%を超えるとCMP速度が低 下してしまう傾向がある。水溶性高分子の重量平均分子 量は500以上とすることが好ましく、1500以上と することがより好ましく5000以上とすることが特に 好ましい。重量平均分子量の上限は特に規定するもので はないが、溶解性の観点から500万以下である。重量 50 平均分子量が500未満では高いCMP速度が発現しな い傾向にある。本発明では、水溶性高分子の重量平均分 子量が500以上の重量平均分子量が異なる少なくとも 2種以上を用いることが好ましい。同種の水溶性高分子 であっても、異種の水溶性高分子であってもよい。

12

【0031】本発明では砥粒を添加することもできる。 砥粒の配合量は、金属用研磨液の総重量100gに対し て0.01~10重量%とすることが好ましく、0.0 5~5重量%とすることがより好ましい。0.05~1 重量%とすることが特に好ましい。この配合量が0.0 1重量%未満では砥粒を含有する効果がなく、10重量 %を超えるとCMPによる研磨速度は飽和し、それ以上 加えても増加が見られない。

【0032】本発明の研磨方法は、研磨定盤の研磨布上 に前記の金属用研磨液を供給しながら、被研磨膜を有す る基板を研磨布に押圧した状態で研磨定盤と基板を相対 的に動かすことによって被研磨膜を研磨する研磨方法で ある。研磨する装置としては、半導体基板を保持するホ ルダと研磨布(パッド)を貼り付けた(回転数が変更可 能なモータ等を取り付けてある)定盤を有する一般的な 研磨装置が使用できる。研磨布としては、一般的な不織 布、発泡ポリウレタン、多孔質フッ素樹脂などが使用で き、特に制限がない。研磨条件には制限はないが、定盤 の回転速度は基板が飛び出さないように200rpm以 下の低回転が好ましい。被研磨膜を有する半導体基板の 研磨布への押し付け圧力が9.8~98KPa (100 $\sim 1000 \, \text{g f} / \text{cm}^2$) であることが好ましく、CM P速度のウエハ面内均一性及びパターンの平坦性を満足 するためには、9.8~49KPa (100~500g f/cm²)であることがより好ましい。研磨している 間、研磨布には金属用研磨液をポンプ等で連続的に供給 する。この供給量に制限はないが、研磨布の表面が常に 研磨液で覆われていることが好ましい。研磨終了後の半 導体基板は、流水中でよく洗浄後、スピンドライ等を用 いて半導体基板上に付着した水滴を払い落としてから乾 燥させることが好ましい。

[0033]

40

【実施例】以下、実施例により本発明を具体的に説明す る。本発明はこれらの実施例により限定されるものでは ない。

(金属用研磨液の作製) 含フッ素化合物もしくは酸0. 4 重量部に水100重量部を加えて溶解したものを金属 用研磨液とした。また、過酸化水素水を加える場合は水 の一部を過酸化水素水 (試薬特級、30重量%水溶液) に置き換えて配合し、所望の濃度が得られるようにし た。また、ベンゾトリアゾール(BTA)を加える場合 はBTA0. 2重量部(固形分量)をBTA1重量%水 溶液の形で加え、水溶性高分子を加える場合は0.05 重量部(固形分量)を加え、砥粒を加える場合は1.0 重量部を加えた。BTA、水溶性高分子及び砥粒を加え

14

る場合も金属用研磨液の総重量が103.4重量部となるように最初に加える水の重量部を調整した。各研磨液のpHは、酸もしくはアンモニアで微調整していずれも3.0±0.05の範囲内になるようにした。

【0034】実施例1~4及び比較例1~2では、表1 に記した組成の上記金属用研磨液を用いて、下記の研磨 条件でCMPした。

(研磨条件)

基体:厚さ200nmのタンタル膜を形成したシリコン 基板

厚さ100nmの窒化タンタル膜を形成したシリコン基 板

厚さ $1 \mu m$ の二酸化シリコン膜を形成したシリコン基板厚さ $1 \mu m$ の銅膜を形成したシリコン基板

研磨パッド: (IC1000 (ロデール社製))

独立気泡を持つ発泡ポリウレタン樹脂

研磨圧力: 24. 5KPa (250gf/cm²)

基板と研磨定盤との相対速度:18m/min (研磨品の評価)

CMP速度:銅膜のCMP前後での膜厚差を電気抵抗値 20 から換算して求めた。

エッチング速度: 攪拌した金属用研磨液(室温、25 ℃、攪拌100rpm)への浸漬前後の銅層膜厚差を電気抵抗値から換算して求めた。

ディッシング量:二酸化シリコン中に深さ0.5μmの 溝を形成して、公知のスパッタ法によってバリア層とし*

*で厚さ50nmの窒化タンタル膜を形成し、同様にスパッタ法により銅膜を形成して公知の熱処理によって埋め込んだシリコン基板を用いて2段研磨を行い、触針式段差計で配線金属部幅100μm、絶縁膜部幅100μmが交互に並んだストライプ状パターン部の表面形状から、絶縁膜部に対する配線金属部の膜減り量を求めた。銅用の1段目研磨液としては、窒化タンタルに対する銅の研磨速度比が十分大きい銅または銅合金用の研磨液を使用して研磨した。1段目研磨後に、絶縁膜部上にバリア層が露出した状態で測定したディッシング量が、50nmになるように基板サンプルを作製し、絶縁膜部でバリア層がなくなるまで2段研磨した。

シニング量:上記ディッシング量評価用基板に形成された配線金属部幅4.5 μ m、絶縁膜部幅0.5 μ mが交互に並んだ総幅2.5 μ mm幅のストライプ状パターン部の表面形状を触針式段差計により測定し、ストライプ状パターン周辺の絶縁膜フィールド部に対するパターン中央付近の絶縁膜部の膜減り量を求めた。

1段目研磨後に、絶縁膜部上にバリア層が露出した状態で測定したシニング量が、20nmになるように基板サンプルを作製し、絶縁膜部でバリア層がなくなるまで2段研磨した。実施例1~4及び比較例1~2のCMPによる研磨速度及び研磨速度比を表1に示した。また、ディッシング量とシニング量を表2に示した。

[0035]

【表1】

)スパッタ	'法によっ`	てバリ	ア層と	U*	【表 1	1				
項目	酸	過化素度 (wt%)		砥粒		CMP 研磨速度(nm/min) (研磨速度比: /Cu)				
						Ta Tal		Cu	SiO ₂	
						Ta/Cu	Та	N/Cu		
実施例1 フッ化 酸	フッ化水素 酸	0	0	なし	なし	39.0	51.8	2.5	3.9	
						26.00	34.	53		
実施例2 F-酪	F-酪酸	0.15	0	なし	なし	28.7	46.2	9.4	2.2	
						3.05	4.9	i	•	
実施例3 トリフルオロアクリル酸	3.0	0.2	なし	なし	13.2	16.9	4.6	2.3		
						2.87	3.6	7		
	ヘンタフルオロ 安息香酸		0.2	なし	なし	23.9	34.8	2.9	1.1	
	J					8.24	12.	00		
比較例1	シュケ酸	0.15	0.2	コロイダ・シシリカ	なし	36.5	47.9	20.5	0.9	
						1.78	2.3	4	<u></u>	
比較例2	コハク酸	0	0.2	y -Tルけ	なし	49.2	53.4	11.6	3.5	
						4.24	4.6	0		

15						10
項目	実施例1	実施例2	実施例3	実施例4	比較例1	比較例2
ディッシング 量(nm)	20	75	50	30	90	80
	130	40	40	25	30	200

【0037】比較例1に示したように含フッ素化合物で ないシュウ酸を使用すると、実施例4に比べて銅のCM P速度 (研磨速度) が高くなりバリア層/銅の研磨速度 比が低くなる。また、比較例2に示すように酸化剤であ る過酸化水素をなしにしてγ-アルミナを砥粒として用 10 ッシング量も減らすことができ、高平坦化できる。 いると、実施例2及び4に比べて銅のCMP速度(研磨 速度) は変わらずバリア層/銅の研磨速度比が高くなる が、ディッシング量は大きく、絶縁膜SiO2の研磨速 度が高いためシニング量も大きくなる。これらに対し、 実施例1~4に示したように、含フッ素化合物を使用す*

*ると、砥粒を含まないのにも関わらず、バリア層のCM P速度を高くでき、絶縁膜の研磨速度及びシニング量は 小さい研磨特性を発現できる。しかも、BTA量を増や すことにより銅のCMP速度の低減が可能なため、ディ

[0038]

【発明の効果】本発明の金属用研磨液は、含フッ素化合 物を含むことにより高いСMP速度を発現し信頼性の高 い埋め込みパターンを形成することができる。

フロントページの続き

(51) Int. Cl. ⁷

識別記号

FΙ

テーマコート (参考)

HO1L 21/306

// H 0 1 L 21/3205

HO1L 21/306 21/88

M

(72) 発明者 寺崎 裕樹

茨城県つくば市和台48 日立化成工業株式

会社総合研究所内

(72) 発明者 倉田 靖

茨城県つくば市和台48 日立化成工業株式

会社総合研究所内

(72)発明者 五十嵐 明子

茨城県つくば市和台48 日立化成工業株式

会社総合研究所内

Fターム(参考) 3C058 AA07 CA04 CB10 DA02 DA17

4K057 WA11 WB04 WB08 WB11 WE02

WE07 WE11 WE25 WE30 WG03

K

WG10

5F033 HH21 HH32 MM13 QQ48 QQ50

WWOO XXOO

5F043 AA26 BB30 DD16 DD30 FF07

GG02